

# 10 Übungsaufgaben zu den Kapiteln 1 – 9

## 10.1 Das Atom

1. Wie nennt man die kleinsten Teilchen eines chemischen Elements?  
Moleküle ..... ☐  
Atome ..... ☐  
Protonen ..... ☐
2. Wie viel Wasserstoffatome würden aneinander gereiht eine Strecke von etwa 1 mm ergeben? Etwa  
1 000 Wasserstoffatome ..... ☐  
10 000 Wasserstoffatome ..... ☐  
10 000 000 Wasserstoffatome ..... ☐
3. Woraus besteht der Kern eines Atoms?  
Elektronen und Neutronen ..... ☐  
Protonen und Elektronen ..... ☐  
Protonen und Neutronen ..... ☐
4. Welche Teilchen bilden die Hülle des Atoms?  
Elektronen ..... ☐  
Protonen ..... ☐  
Neutronen ..... ☐
5. Durch die Massenzahl wird angegeben, wie viel  
Neutronen, ..... ☐  
Protonen, ..... ☐  
Neutronen und Protonen, ..... ☐  
ein Atomkern enthält.
6. Die Kernladungszahl gibt die  
Anzahl der Neutronen, ..... ☐  
Anzahl der Protonen, ..... ☐  
Anzahl der Protonen und Neutronen an. .... ☐
7. Was gilt für die Anzahl der positiv geladenen Protonen und der negativ geladenen Elektronen, wenn sich ein Atom im ungeladenen Zustand befindet?  
Protonenzahl größer als Elektronenzahl ..... ☐  
Protonenzahl kleiner als Elektronenzahl ..... ☐  
Protonenzahl gleich Elektronenzahl ..... ☐
8. Was geschieht, wenn aus der Hülle eines Atoms ein Elektron entfernt wird?  
Das Atom wird zum positiven Ion. .... ☐  
Das Atom wird zum negativen Ion. .... ☐  
Das Atom zerfällt. .... ☐
9. Was geschieht, wenn ein Atom ein zusätzliches Elektron in seine Hülle aufnimmt?  
Das Atom gibt dafür ein Proton ab. .... ☐  
Das Atom wird zum positiven Ion. .... ☐  
Das Atom wird zum negativen Ion. .... ☐
10. Wodurch unterscheiden sich die Atomkerne verschiedener chemischer Elemente voneinander?  
Durch die Neutronenzahl ..... ☐  
Durch die Massenzahl ..... ☐  
Durch die Kernladungszahl ..... ☐
11. Worin unterscheiden sich die Isotope eines Elements?  
In der Anzahl der Neutronen ..... ☐  
In der Anzahl der Protonen ..... ☐  
In der Anzahl der Elektronen ..... ☐
12. Die positiv geladenen Protonen eines Atomkerns stoßen einander ab. Wodurch wird verhindert, dass der Kern auseinander fällt?  
Die negativen Ladungen der Elektronenhülle wirken dagegen. .... ☐  
Zwischen den Nukleonen (Kernteilchen) sind starke Kernkräfte wirksam. .... ☐  
Die Neutronen neutralisieren die Ladungen der Protonen. .... ☐
13. Die Reichweite der Kernkräfte  
ist im Prinzip unendlich groß, ..... ☐  
erfasst gerade eben noch den äußeren Bereich der Elektronenhülle ( $\approx 10^{-10}$  m), ..... ☐  
ist extrem kurz ( $\approx 10^{-15}$  m). .... ☐
14. Was geschieht, wenn z. B. zwei Protonen und zwei Neutronen zu einem Heliumkern zusammengefügt werden?  
Zur Stabilisierung fängt der Kern zusätzlich Hüllelektronen ein. .... ☐  
Ein kleiner Teil der Nukleonenmasse wird in Energie umgewandelt und diese wird abgestrahlt. .... ☐  
Der Kern nimmt aus der Umgebung Energie auf, um die Teilchen zusammenhalten zu können. .... ☐
15. Was gibt der Massendefekt an, der beim Zusammenschluss von Nukleonen zu einem Atomkern auftritt?  
Energie, mit der die Nukleonen im Kern gebunden sind. .... ☐  
Die Masse des Atoms, abzüglich der Masse der Hüllelektronen. .... ☐  
Die Masse der bei der Ionisation verloren gegangenen Elektronen. .... ☐
16. Bei welchen Nukliden ist die Bindungsenergie je Nukleon am geringsten?  
Bei den leichtesten Nukliden ..... ☐  
Bei den schwersten Nukliden ..... ☐  
Bei den mittelschweren Nukliden ..... ☐
17. In welcher Größenordnung liegt die Bindungsenergie je Nukleon (von den leichtesten Nukliden abgesehen)? Sie liegt zwischen  
7 eV und 9 eV, ..... ☐  
1 MeV und 3 MeV, ..... ☐  
7 MeV und 9 MeV. .... ☐
18. Durch welche Gleichung wird die Äquivalenz von Masse und Energie beschrieben?  
 $E = m \cdot c$  ..... ☐  
 $E = m \cdot c^2$  ..... ☐  
 $E = \frac{m}{c^2}$  ..... ☐

## 10.2 Kernumwandlungen und Radioaktivität

### 1. Wie nennt man Atome, die ohne Einwirkung von außen Strahlen aussenden?

- ☐ Ionisiert  
☐ Radioaktiv  
☐ Elektrisch geladen

### 2. Wie nennt man die Kerne radioaktiver Atome?

- ☐ Radionuklide  
☐ Isotope  
☐ Nuklide

### 3. Welche Eigenschaft der Strahlen, die von radioaktiven Atomkernen ausgesandt werden, benutzt man zu ihrer genaueren Bezeichnung? Die Eigenschaft,

- ☐ dünne Materialschichten zu durchdringen,  
☐ Stoffe zu ionisieren,  
☐ durch ein Magnetfeld abgelenkt zu werden.

### 4. Woraus bestehen Alphateilchen?

- ☐ Aus  
☐ 2 Protonen,  
☐ 2 Neutronen,  
☐ 2 Protonen und 2 Neutronen.

### 5. Wie groß ist die Anfangsgeschwindigkeit der aus radioaktiven Atomkernen austretenden Alphateilchen?

- ☐ Etwa 1 500 km/s  
☐ Etwa 15 000 m/s  
☐ Etwa 15 000 km/s

### 6. In welche Teilchen kann ein Neutron zerfallen?

- ☐ In 2 Elektronen  
☐ In 1 Proton und 1 Elektron  
☐ In 2 Protonen

### 7. Was sind Betateilchen?

- ☐ Protonen  
☐ Neutronen  
☐ Elektronen

### 8. In welchem Bereich liegt die Austrittsgeschwindigkeit von Betateilchen, die aus Kernen radioaktiver Atome ausgesandt werden?

- ☐ 10 000 m/s bis 15 000 m/s  
☐ 10 000 km/s bis 15 000 km/s  
☐ 0 m/s bis fast 300 000 km/s

### 9. Gammastrahlen sind elektromagnetische Wellen. Wie werden sie aus dem Atomkern abgegeben?

- ☐ In einzelnen Energieportionen (Quanten)  
☐ Als fortlaufender (kontinuierlicher) Energiestrom  
☐ Als elektrische Entladung

### 10. Wie groß ist die Ausbreitungsgeschwindigkeit von Gammaquanten? Ungefähr

- ☐ 300 000 m/s  
☐ 300 000 km/s  
☐ 300 000 km/h

### 11. Beim K-Einfang wird

- ☐ ein Proton von der Atomhülle eingefangen,  
☐ ein Hüllelektron vom Kern eingefangen,  
☐ ein Hüllelektron von einem Nachbaratom eingefangen.

### 12. Die Halbwertszeit gibt die Zeit an, in der

- ☐ die Hälfte,  
☐ ein Viertel,  
☐ ein Zehntel  
der zu Beginn vorhandenen radioaktiven Atome zerfallen sind.

### 13. Zu Beginn eines Versuchs sind 12 000 000 Atome radioaktiv. Wieviel Atome sind nach Ablauf zweier Halbwertszeiten insgesamt zerfallen?

- ☐ 6 000 000 Atome  
☐ 3 000 000 Atome  
☐ 9 000 000 Atome

### 14. Was wird durch die Aktivität angegeben?

- ☐ Anzahl der Kernumwandlungen  
☐ Anzahl der Kernumwandlungen pro Zeit  
☐ Anzahl der Kernumwandlungen pro Masse

### 15. In welcher Einheit misst man die Aktivität?

- ☐ Ampere (A)  
☐ Joule (J)  
☐ Becquerel (Bq)

### 16. Ein radioaktiver Strahler besitzt eine Aktivität von 5 000 Bq. Wieviel Kernumwandlungen finden in 1 min statt?

- ☐ 300 000  
☐ 5 000  
☐ 60

### 17. 1 µg Cs-137 hat eine Aktivität von etwa $3,2 \cdot 10^6$ Bq. Welche spezifische Aktivität ergibt sich, wenn dieses 1 µg in 1 t Wasser aufgelöst wird?

- ☐  $3,2 \cdot 10^6$  Bq/g  
☐  $3,2 \cdot 10^6$  Bq/kg  
☐ 3,2 Bq/g



### 10.3 Das Wesen der Energie

1. Was benötigt man, um eine physikalische Arbeit zu verrichten?  
Elektrische Spannung ..... ☐  
Energie ..... ☐  
Geschwindigkeit ..... ☐
2. In welcher Einheit misst man die Energie?  
Ampere (A) ..... ☐  
Newton (N) ..... ☐  
Joule (J) ..... ☐
3. In welcher Einheit misst man die Energie bei Kernreaktionen?  
Joule (J) ..... ☐  
Kilowattstunden (kWh) ..... ☐  
Elektronvolt (eV) ..... ☐
4. Was geschieht beim Verrichten einer physikalischen Arbeit?  
Ein Stoff wandelt sich in einen anderen um. .... ☐  
Die beteiligten Körper laden sich elektrisch auf. .... ☐  
Es wird eine Energieform in eine andere umgewandelt. .... ☐
5. Durch den Wirkungsgrad wird angegeben:  
    nutzbare Energie  
    aufgewendete Energie ..... ☐  
    aufgewendete Energie  
    nutzbare Energie ..... ☐  
    nutzbare Energie x aufgewendete Energie ..... ☐
6. Welche Aussage über den Wirkungsgrad von Geräten und Maschinen ist richtig? Der Wirkungsgrad ist immer  
größer als 1, ..... ☐  
gleich 1, ..... ☐  
kleiner als 1. .... ☐
7. Wie groß ist etwa der Gesamtwirkungsgrad eines Kernkraftwerkes?  
0,95 ..... ☐  
0,61 ..... ☐  
0,34 ..... ☐
8. Welche Energie steht bei einem Kohlekraftwerk am Anfang der Energieumwandlungskette?  
Wärmeenergie ..... ☐  
Kernenergie ..... ☐  
Chemische Energie ..... ☐
9. Welche Energie steht bei einem Kernkraftwerk am Anfang der Energieumwandlungskette?  
Wärmeenergie ..... ☐  
Kernenergie ..... ☐  
Chemische Energie ..... ☐
10. In welchem Teil eines Kohle- oder Kernkraftwerkes wird potenzielle Energie (Spannenergie) in Bewegungsenergie umgewandelt?  
Turbine ..... ☐  
Kondensator ..... ☐  
Generator ..... ☐
11. In welchem Teil eines Kohle- oder Kernkraftwerkes wird Bewegungsenergie in elektrische Energie umgewandelt?  
Turbine ..... ☐  
Kondensator ..... ☐  
Generator ..... ☐
12. In welcher Form treten in Kohle- und Kernkraftwerken Energieverluste auf?  
Als elektrische Energie ..... ☐  
Als Wärmeenergie ..... ☐  
Als Bewegungsenergie ..... ☐
13. In welchem Zustand befinden sich die kleinsten Teilchen eines Stoffes bei -273,15 °C?  
Sie sind  
in dauernder Bewegung, ..... ☐  
in Ruhe, ..... ☐  
in innerer Umwandlung. .... ☐
14. Was geschieht mit den kleinsten Teilchen eines Stoffes, wenn seine Temperatur steigt?  
Die kleinsten Teilchen  
ziehen sich stärker an, ..... ☐  
verformen sich stärker, ..... ☐  
bewegen sich heftiger. .... ☐
15. Die innere Energie eines Stoffes ist  
die chemische Energie  
des Stoffes, ..... ☐  
die Energie, die in Form der  
Teilchenbewegung vorliegt, ..... ☐  
die Energie  
der Atomkerne. .... ☐
16. Wie gelangt bei einem Kernkraftwerk die Wärme aus den heißen Brennstäben in das Kühlmittel Wasser?  
Durch Wärmestrahlung ..... ☐  
Durch Stöße zwischen den kleinsten Teilchen  
von UO<sub>2</sub>, Brennstabhülle und Wasser ..... ☐  
Durch Gammastrahlung ..... ☐
17. Ausgeschleuderte Alphateilchen werden an den umgebenden Atomen abgebremst. Was tritt dabei ein?  
Die Atome werden  
elektrisch aufgeladen. .... ☐  
Die Atome zerplatzen in  
mehrere Bruchstücke. .... ☐  
Die Atome bewegen sich heftiger  
(Temperaturanstieg). .... ☐
18. Welcher Zusammenhang besteht bei Alphateilchen zwischen ihrer Geschwindigkeit und ihrer Energie?  
Die Teilchenenergie steigt mit  
wachsender Geschwindigkeit. .... ☐  
Die Teilchenenergie sinkt mit  
wachsender Geschwindigkeit. .... ☐  
Die Teilchenenergie ist unabhängig  
von der Geschwindigkeit. .... ☐
19. Wie groß ist etwa die Geschwindigkeit thermischer Neutronen, die bei der Kernspaltung eingesetzt werden?  
2 000 m/s ..... ☐  
2 000 m/min ..... ☐  
2 000 km/s ..... ☐
20. Was geschieht mit einem Atomkern, der ein Alphateilchen aussendet?  
Er verformt sich. .... ☐  
Er lädt sich elektrisch auf. .... ☐  
Er erfährt einen Rückstoß. .... ☐

## 10.4 Kernspaltung und Kettenreaktion

- Welches natürliche Uranisotop wird für Kernspaltungen in Reaktoren verwendet?  
 Uran-234 ..... ☐  
 Uran-235 ..... ☐  
 Uran-238 ..... ☐
- Wie hoch ist der Gehalt an Uran-235 im natürlichen Uran?  
 0,7 % ..... ☐  
 10,0 % ..... ☐  
 50,0 % ..... ☐
- Welchen Anteil an Uran-235 besitzt angereichertes Uran, das in Kernkraftwerken verwendet wird?  
 1 – 2 % ..... ☐  
 3 – 4 % ..... ☐  
 8 – 10 % ..... ☐
- Durch welches Teilchen wird die Spaltung eines Urankerns ausgelöst?  
 Elektron ..... ☐  
 Proton ..... ☐  
 Neutron ..... ☐
- Was geschieht mit einem Urankern bei der Spaltung?  
 Zerfall in 2 Trümmerkerne und Neutronen ..... ☐  
 Zerfall in 3 Trümmerkerne ..... ☐  
 Zerfall in Protonen und Neutronen ..... ☐
- In welchem Jahr wurde durch die beiden deutschen Chemiker Hahn und Strassmann die Spaltung eines Kerns U-235 erstmals nachgewiesen?  
 1932 ..... ☐  
 1938 ..... ☐  
 1945 ..... ☐
- Bei einer Kernspaltung entstehen zwei Trümmerkerne. Welche Teilchen werden zusätzlich frei?  
 Neutronen ..... ☐  
 Protonen ..... ☐  
 Alphateilchen ..... ☐
- Wie viel Neutronen werden im Mittel bei jeder Kernspaltung frei?  
 1 Neutron ..... ☐  
 2 bis 3 Neutronen ..... ☐  
 10 Neutronen ..... ☐
- Durch welche Neutronen wird Uran-235 am effektivsten gespalten?  
 Langsame Neutron ..... ☐  
 Mittelschnelle Neutronen ..... ☐  
 Schnelle Neutronen ..... ☐
- Ein Neutron löst eine Kernspaltung aus. Dabei entstehen z. B. 2 Neutronen. Wie viel Neutronen entstehen in der 10. Generation, wenn alle Neutronen der vorangegangenen Generationen Kernspaltungen ausgelöst haben?  
 20 Neutronen ..... ☐  
 1 024 Neutronen ..... ☐  
 1 000 000 Neutronen ..... ☐
- Wie groß ist bei der Spaltung eines Kerns U-235 die Summe der Massenzahlen von Trümmerkern und frei gewordenen Neutronen?  
 Massenzahl 235 ..... ☐  
 Massenzahl 236 ..... ☐  
 Massenzahl 238 ..... ☐

- Wie heißt bei der folgenden Kernreaktionsgleichung die fehlende Massenzahl des Xenon-Isotops?



- |                |                          |
|----------------|--------------------------|
| Massenzahl 90  | <input type="checkbox"/> |
| Massenzahl 236 | <input type="checkbox"/> |
| Massenzahl 143 | <input type="checkbox"/> |
- Wie viel verschiedene Spaltprodukte (Radionuklide) entstehen bei der Kernspaltung? Etwa  
 100 verschiedene Spaltprodukte, ..... ☐  
 200 verschiedene Spaltprodukte, ..... ☐  
 300 verschiedene Spaltprodukte, ..... ☐
  - Wie viel Energie wird bei einer einzigen Kernspaltung frei?  
 210 eV ..... ☐  
 210 keV ..... ☐  
 210 MeV ..... ☐
  - Wie groß ist bei Uran-235 die kritische Masse (System in Kugelform sowie unreflektiert und unmoderiert)?  
 Etwa 1 kg ..... ☐  
 Etwa 10 kg ..... ☐  
 Etwa 50 kg ..... ☐
  - Was geschieht mit der Masse von 1 kg U-235, wenn alle Uranatome gespalten werden?  
 Durch die Vielzahl unterschiedlicher Spaltprodukte nimmt die Masse um 10 g zu. .... ☐  
 1 g der Gesamtmasse wird in Energie umgewandelt (Massenverlust). .... ☐  
 Die Massen sind vor und nach der Spaltung gleich. .... ☐
  - Neutronen mittlerer Geschwindigkeit werden von Uran-238 aufgenommen. Was geschieht dadurch letztlich?  
 Der Kern zerplatzt. .... ☐  
 Es entsteht Pu-239. .... ☐  
 Es entsteht U-235. .... ☐
  - Wodurch werden in der Natur sehr geringe Mengen von Pu-239 ständig neu gebildet?  
 Einige Urankerne spalten sich spontan und erzeugen dabei Plutonium. .... ☐  
 Neutronen der natürlichen Höhenstrahlung wandeln U-238 in drei Stufen zu Pu-239 um. .... ☐  
 Plutonium tritt in den natürlichen Uran-Zerfallsreihen auf. .... ☐
  - Das in der Natur vorkommende Thorium-232 kann mit Hilfe von Neutronen in ein spaltbares Uranisotop umgewandelt werden. Um welches Isotop handelt es sich?  
 Uran-233 ..... ☐  
 Uran-235 ..... ☐  
 Uran-238 ..... ☐
  - Wie nennt man die gezielte Gewinnung von Pu-239 und U-233?  
 Ionisierung ..... ☐  
 Kernspaltung ..... ☐  
 Brüten (breeding) ..... ☐
  - Was versteht man unter Mischoxid-Brennelementen? Sie enthalten  
 U-235 und U-238, ..... ☐  
 die Spaltstoffe  $\text{UO}_2$  und  $\text{PuO}_2$ , ..... ☐  
 Uran in zwei verschiedenen Oxidationsstufen ( $\text{UO}_2$ ,  $\text{UO}_3$ ). .... ☐



## 10.5 Kontrollierte Kernspaltung

1. Wie nennt man eine Anlage, in der eine kontrollierte Kettenreaktion abläuft?  
 Reaktor ..... ☐  
 Moderator ..... ☐  
 Absorber ..... ☐
2. Was entsteht bei der Spaltung eines Kerns U-235 außer den beiden Trümmern?  
 2 bis 3 Alphateilchen ..... ☐  
 2 bis 3 Protonen ..... ☐  
 2 bis 3 Neutronen ..... ☐
3. Welche Energie haben die bei der Kernspaltung frei werdenden Neutronen im Mittel?  
 Etwa 1,5 eV (langsame Neutronen) ..... ☐  
 Etwa 1,5 keV (mittelschnelle Neutronen) ..... ☐  
 Etwa 1,5 MeV (schnelle Neutronen) ..... ☐
4. Mit welchen Neutronen lassen sich die Kerne des U-235 am effektivsten spalten? Mit  
 schnellen Neutronen, ..... ☐  
 mittelschnellen Neutronen, ..... ☐  
 langsamen Neutronen, ..... ☐
5. Wie nennt man den Stoff, mit dem in einem Reaktor die schnellen Neutronen gezielt abgebremst werden?  
 Spaltstoff ..... ☐  
 Moderator ..... ☐  
 Reflektor ..... ☐
6. Welcher Stoff wird in Leichtwasserreaktoren als Moderator verwendet?  
 Wasser ..... ☐  
 Bor ..... ☐  
 Kohlenstoff (Graphit) ..... ☐
7. Bei welchem Stoff müssen Neutronen die geringste Anzahl von Zusammenstößen ausführen, um auf niedrige Geschwindigkeiten abgebremst zu werden?  
 Wasserstoff ( $^1_1\text{H}$ ) ..... ☐  
 Deuterium ( $^2_1\text{H}$ ) ..... ☐  
 Kohlenstoff ( $^{12}_6\text{C}$ ) ..... ☐
8. Ein Moderator soll die schnellen Neutronen durch möglichst wenige Zusammenstöße auf niedrige Geschwindigkeiten abbremmen. Welche zweite Eigenschaft soll ein Moderator auch besitzen?  
 Geringe Neigung zum Einfang von Neutronen ..... ☐  
 Große mechanische Festigkeit ..... ☐  
 Möglichst hoher Schmelzpunkt ..... ☐
9. Bei welchem Stoff ist die Neigung, Neutronen zu absorbieren, besonders klein?  
 Wasserstoff ( $^1_1\text{H}$ ) ..... ☐  
 Deuterium ( $^2_1\text{H}$ ) ..... ☐  
 Kohlenstoff ( $^{12}_6\text{C}$ ) ..... ☐
10. Wird Wasser als Kühlmittel und Moderator verwendet, werden relativ viele Neutronen durch den Wasserstoff absorbiert. Wie gleicht man diesen Neutronenverlust aus? Durch  
 den Einsatz von Absorberstäben, ..... ☐  
 Erhöhung des Anteils von U-235 auf 2 bis 4 %, ..... ☐  
 Erhöhung der Temperatur des Kühlmittels Wasser, ..... ☐

11. Wodurch lässt sich die Kettenreaktion in einem Reaktor steuern?  
 Veränderung der Anzahl der Brennstäbe ..... ☐  
 Absorption einer mehr oder minder großen Anzahl von Neutronen ..... ☐  
 Veränderung der durchlaufenden Kühlmittelmenge, ... ☐
12. Welcher der genannten Stoffe eignet sich für die Herstellung von Steuerstäben?  
 Bor ..... ☐  
 Blei ..... ☐  
 Graphit ..... ☐
13. Was geschieht, wenn Neutronen durch Bor absorbiert werden?  
 Neutronen werden abgebremst, ..... ☐  
 Neutronen werden vernichtet, ..... ☐  
 Neutronen werden von den Atomkernen des Bor aufgenommen und wandeln es in Lithium um, ..... ☐
14. Wie verhält sich ein Reaktor, wenn die Steuerstäbe in ihrer ganzen Länge in den Reaktor gesenkt werden?  
 Die Kettenreaktion schwillt an, ..... ☐  
 Die Kettenreaktion erlischt, ..... ☐  
 Die Neutronen werden verstärkt abgebremst, ..... ☐
15. In einem Leichtwasserreaktor kann es zu keiner unkontrollierten Kettenreaktion kommen, weil bei einem zu starken Temperaturanstieg das Wasser (der Moderator) verstärkt verdampft und dann  
 der Wasserdampf die Kernspaltung löscht, ..... ☐  
 der Wasserdampf die Neutronen verstärkt absorbiert, ..... ☐  
 pro Volumeneinheit nicht mehr genug Wasser zum Abbremsen der Neutronen vorhanden ist, ..... ☐
16. Wie viel Prozent der Spaltneutronen werden bis zu 20 Sekunden verzögert von den Trümmern abgegeben?  
 0,75 % ..... ☐  
 3 % ..... ☐  
 10 % ..... ☐
17. Bei der Steuerung eines Reaktors lässt man die Neutronenzahl von Neutronengeneration zu Neutronengeneration um weniger als  
 10 %, ..... ☐  
 3 %, ..... ☐  
 0,75 %, ..... ☐  
 ansteigen.
18. Wie nennt man Reaktoren, bei denen Spaltstoff und Moderator räumlich getrennt angeordnet sind?  
 Homogener Reaktor ..... ☐  
 Heterogener Reaktor ..... ☐  
 Kritischer Reaktor ..... ☐
19. Wie nennt man Reaktoren, bei denen Spaltstoff und Moderator miteinander gemischt sind?  
 Homogener Reaktor ..... ☐  
 Heterogener Reaktor ..... ☐  
 Kritischer Reaktor ..... ☐

20. Unter welcher Voraussetzung lässt sich auch mit Natururan (0,7 % U-235) ein heterogener Reaktor betreiben?
- Einstellen nicht zu hoher Reaktortemperaturen ..... ☐
- Einsatz geringer Uranmengen ..... ☐
- Verwendung von Schwerem Wasser (D<sub>2</sub>O) oder Graphit als Moderator ..... ☐
21. Wie konnte in Gabun (Westafrika) vor mehr als 1 Milliarde Jahren ein Naturreaktor mit Wasser als Moderator mehrere hunderttausend Jahre lang in Betrieb sein?
- Das als Moderator wirkende Wasser stand im Erdreich unter sehr hohem Druck. .... ☐
- Das Uran war von einer sehr dicken Eisenerzschicht umgeben. .... ☐
- Vor so langer Zeit waren im Natururan etwa 3 % U-235 enthalten. .... ☐
22. In welcher Form liegt das Uran in Anreicherungsanlagen vor, in denen der Anteil an U-235 von 0,7 % auf 3 bis 4 % erhöht wird?
- Metallisches Uran ..... ☐
- Gas Uranhexafluorid (UF<sub>6</sub>) ..... ☐
- Urandioxid (UO<sub>2</sub>) ..... ☐

## 10.6 Kernkraftwerke

1. Welchem Teil eines herkömmlichen Kohlekraftwerkes entspricht der Reaktor eines Kernkraftwerkes?
- Dampfkessel ..... ☐
- Dampfturbine ..... ☐
- Generator ..... ☐
2. Wie groß ist die Menge an Uran in einem Kernkraftwerk (z. B. Siedewasserreaktor Krümmel, Druckwasserreaktor Brokdorf)?
- Etwa 10 - 20 t ..... ☐
- Etwa 100 - 150 t ..... ☐
- Etwa 500 - 800 t ..... ☐
3. In welcher chemischen Form wird das Uran in Leichtwasserreaktoren verwendet?
- Metallisches Uran ..... ☐
- Urandioxid (UO<sub>2</sub>) ..... ☐
- Uranhexafluorid (UF<sub>6</sub>) ..... ☐
4. Wie lang sind die Brennstäbe von Leichtwasserreaktoren (Bundesrepublik Deutschland)?
- Etwa 0,5 - 1 m ..... ☐
- Etwa 3,5 - 4,5 m ..... ☐
- Etwa 8 - 10 m ..... ☐
5. Wieviel Brennstäbe befinden sich in den Reaktoren der Kernkraftwerke Krümmel bzw. Brokdorf?
- Etwa 5 000 - 10 000 ..... ☐
- Etwa 10 000 - 20 000 ..... ☐
- Etwa 45 000 - 65 000 ..... ☐
6. Welcher Stoff wird in heutigen Leichtwasserreaktoren als Kühlmittel eingesetzt?
- Heliumgas ..... ☐
- Wasserdampf ..... ☐
- Wasser ..... ☐
7. Wie viel Kühlkreisläufe (außer Kondensatorkreislauf) besitzt ein Kernkraftwerk mit Siedewasserreaktor?
- 3 Kühlkreisläufe ..... ☐
- 2 Kühlkreisläufe ..... ☐
- 1 Kühlkreislauf ..... ☐
8. Wie viel Kühlkreisläufe (außer Kondensatorkreislauf) besitzt ein Kernkraftwerk mit Druckwasserreaktor?
- 3 Kühlkreisläufe ..... ☐
- 2 Kühlkreisläufe ..... ☐
- 1 Kühlkreislauf ..... ☐
9. In Brutreaktoren finden Kernspaltungen statt (Energiegewinnung). Gleichzeitig wird
- aus U-238 das Isotop U-235 erbrütet, ..... ☐
- aus U-238 das Isotop U-233 erbrütet, ..... ☐
- aus U-238 Pu-239 erbrütet. .... ☐
10. Welche Neutronen werden in Brutreaktoren verwendet?
- Schnelle Neutronen ..... ☐
- Mittelschnelle Neutronen ..... ☐
- Langsame Neutronen ..... ☐
11. Welche Kühlmittel werden heute in Brutreaktoren verwendet?
- a) Primärkühlkreis
- Natrium ..... ☐
- Helium ..... ☐
- Wasser ..... ☐
- b) Sekundärkühlkreis
- Natrium ..... ☐
- Helium ..... ☐
- Wasser ..... ☐
- c) Tertiärkühlkreis (Arbeitsmittel)
- Natrium ..... ☐
- Helium ..... ☐
- Wasser ..... ☐
12. Welcher Spaltstoff (Erstkern) wurde im Thorium-Hochtemperaturreaktor THTR 300 verwendet?
- U-233 ..... ☐
- U-235 ..... ☐
- Pu-239 ..... ☐
13. Im THTR 300 wurde aus Thorium-232 neuer Spaltstoff erbrütet. Es handelte sich um
- U-233, ..... ☐
- U-235, ..... ☐
- Pu-239. .... ☐
14. Welche Form hatten die Brennelemente des THTR 300?
- Metallröhren ..... ☐
- Graphitkugeln ..... ☐
- Metallquader ..... ☐
15. Welche Temperatur erreichte das Gas, das den Reaktorkern des THTR 300 durchströmte?
- Etwa 280 °C ..... ☐
- Etwa 550 °C ..... ☐
- Etwa 750 °C ..... ☐



16. Wie viel Kühlkreise (außer Kondensatorkühlkreis) besaß der THTR 300?

- 1 Kühlkreis ..... ☐  
 2 Kühlkreise ..... ☐  
 3 Kühlkreise ..... ☐

17. Wie viel Brennelementkugeln befanden sich im Reaktor des THTR 300?

- 6 000 ..... ☐  
 360 000 ..... ☐  
 6 000 000 ..... ☐

18. Um welchen Reaktortyp handelte es sich beim RBMK 1000?

- Siedewasserreaktor ..... ☐  
 Druckwasserreaktor ..... ☐  
 Schneller Brüter ..... ☐

19. Welcher Spaltstoff (Erstkern) wird beim RBMK 1000 verwendet?

- U-233 ..... ☐  
 U-235 ..... ☐  
 Pu-239 ..... ☐

20. Mit welchem Moderator werden beim RBMK 1000 die schnellen Neutronen auf langsame Geschwindigkeiten abgebremst?

- Mit Leichtem Wasser ( $H_2O$ ) ..... ☐  
 Mit Schwerem Wasser ( $D_2O$ ) ..... ☐  
 Mit Kohlenstoff (Graphit) ..... ☐

21. Der RBMK 1000 hat statt eines einzelnen Reaktordruckgefäßes

- 2 getrennt angeordnete Reaktordruckgefäße, ..... ☐  
 10 getrennt angeordnete Reaktordruckgefäße, ..... ☐  
 über 1 600 Druckröhren, in denen sich die Brennelemente befinden. .... ☐

22. Wie verhält sich ein Reaktor vom Typ RBMK 1000, wenn durch Temperaturanstieg mehr Dampfblasen entstehen? Die Anzahl der Kernspaltungen

- ändert sich dadurch nicht, ..... ☐  
 nimmt ab, ..... ☐  
 nimmt zu. .... ☐

## 10.7 Sicherheitseinrichtungen bei Kernkraftwerken

1. Bei der Kernspaltung entstehen zwei Trümmerkerne und zwei bis drei Neutronen. Welche Strahlung wird zusätzlich ausgesandt?

- Alphastrahlen ..... ☐  
 Betastrahlen ..... ☐  
 Gammastrahlen ..... ☐

2. Die bei der Kernspaltung entstehenden Trümmerkerne sind

- nicht radioaktiv, ..... ☐  
 meist radioaktiv, ..... ☐  
 nur in den ersten 10 Sekunden radioaktiv. .... ☐

3. Auch ursprünglich nicht radioaktive Materialien, die sich im Reaktor oder in seiner unmittelbaren Nähe befinden, können durch die

- Gammastrahlen, ..... ☐  
 Neutronenstrahlen, ..... ☐  
 Betastrahlen ..... ☐  
 radioaktiv werden.

4. Wodurch entsteht auch in einem abgeschalteten Kernreaktor Wärme?

- Die Regelstäbe geben die gespeicherte Wärme langsam ab. .... ☐  
 Die Spaltprodukte zerfallen weiter und erzeugen Wärme. .... ☐  
 Es finden noch vereinzelt Kernspaltungen statt. .... ☐

5. Sicherheitsbarrieren verhindern das Austreten radioaktiver Stoffe.

- a) Die erste Sicherheitsbarriere ist die Kristallstruktur der  $UO_2$ -Tabletten, ..... ☐  
 das Kühlmittel, das die Brennstäbe umgibt, ..... ☐  
 die Brennstabhülle. .... ☐

- b) Die zweite Sicherheitsbarriere ist die Brennstabhülle, ..... ☐  
 der biologische Schild, ..... ☐  
 das Reaktorgebäude. .... ☐

c) Die dritte Sicherheitsbarriere ist

- die Brennstabhülle, ..... ☐  
 das Reaktordruckgefäß, ..... ☐  
 das Reaktorgebäude. .... ☐

d) Die vierte Sicherheitsbarriere ist

- das Reaktordruckgefäß, ..... ☐  
 der Sicherheitsbehälter, ..... ☐  
 das Reaktorgebäude. .... ☐

6. Wie stark ist die Wand eines Reaktordruckgefäßes?

- Etwa 2 - 3 cm ..... ☐  
 Etwa 15 - 25 cm ..... ☐  
 Etwa 40 - 50 cm ..... ☐

7. Warum besitzt der Sicherheitsbehälter eine zusätzliche Dichthaut?

- Weil dadurch das Rosten des Sicherheitsbehälters verringert werden kann. .... ☐  
 Weil durch die „Haut“ eine zusätzliche Abdichtung erreicht wird (Behälter dieser Größe lassen sich nicht absolut gasdicht herstellen). .... ☐  
 Weil die Dichthaut das Eindringen von Regenwasser verhindert. .... ☐

8. Welche Aufgabe hat der biologische Schild?

- Neutronenmoderator ..... ☐  
 Abstützen des Reaktordruckgefäßes ..... ☐  
 Abschirmung der Neutronen- und Gammastrahlung ..... ☐

9. Unter welcher Voraussetzung dürfen Kernkraftwerke radioaktive Stoffe an die Umgebung abgeben?

- Es dürfen nur genehmigte Mengen kontrolliert abgegeben werden. .... ☐  
 Eine Abgabe ist nur bei geeigneten Wetterbedingungen erlaubt. .... ☐  
 Die abgegebenen Radionuklide müssen eine Halbwertszeit haben, die kleiner als ein Jahr ist. .... ☐



10. Bei der kontrollierten Abgabe radioaktiver Stoffe unterscheidet man zwischen Genehmigungswert und Abgabewert.  
In der Praxis gilt:
- Der Abgabewert ist stets so groß wie der Genehmigungswert. ☐
- Der Abgabewert ist stets kleiner als der Genehmigungswert. ☐
- Der Abgabewert ist stets größer als der Genehmigungswert. ☐
11. Einige gasförmige radioaktive Stoffe durchlaufen eine Verzögerungsstrecke, ehe sie in genehmigten Mengen über den Abluftkamin abgegeben werden. Die Verzögerungsstrecke bewirkt,
- dass nicht zuviel radioaktive Gase auf einmal abgegeben werden, ☐
- dass die radioaktiven Gase zurückgehalten werden, bis eine ausreichende Windstärke herrscht, ☐
- dass die Aktivität einiger Radionuklide beim langsamen Durchlaufen abklingt (mehrere Halbwertszeiten vergehen). ☐
12. Worauf beruhen die guten Filtereigenschaften von Aktivkohle?
- Kohlenstoff geht mit den Verunreinigungen der Luft eine chemische Verbindung ein. ☐
- Durch ihre Porosität besitzen Kohlenstoffteilchen eine sehr große Oberfläche, an der sich gasförmige Stoffe anlagern können. ☐
- Aktivkohle ist für radioaktive Gase undurchdringlich. ☐
13. Warum ist der Luftdruck im Reaktorgebäude etwas niedriger als der äußere Luftdruck?
- Es ist für das Bedienungspersonal angenehmer. ☐
- Die Gebäudewände brauchen dann nur einem geringeren Druck standzuhalten. ☐
- Bei Undichtigkeiten kann keine Gebäudeluft nach außen gelangen. ☐
14. Bei einem Siedewasserreaktor ist der Dampf, der durch die Turbine strömt, mit radioaktiven Stoffen verunreinigt. Damit er nicht aus den Dichtungen der Turbinenwelle austritt,
- werden besonders gut abgedichtete Schmiermittel verwendet, ☐
- werden um die Welle Kammern angeordnet, in denen sich Unter- und Überdruckzonen aufbauen lassen, ☐
- wird der Dampf am Wellenende kondensiert. ☐
15. Radioaktive Stoffe aus der Turbine können nicht mit dem Kühlwasser in den Fluss gelangen, weil
- die Rohrleitungen für das Kühlwasser niemals reißen können, ☐
- der Druck in der Kühlwasserleitung sehr viel größer ist als der Druck im Kondensator, ☐
- Dampf sich immer von Wasser getrennt hält. ☐
16. Wie müssen drei Ventile angeordnet werden, die bei einem Störfall das Absperren einer Dampfleitung sicherstellen sollen (Redundanz in der Schließfunktion)?
- Ventile in Reihe (Serie) ☐
- Ventile parallel ☐
- Jeweils nur 1 Ventil ☐
17. Wie müssen drei Ventile angeordnet werden, die im Störfall zusätzlich Kühlwasser in den Reaktor strömen lassen sollen (Redundanz in der Öffnungsfunktion)?
- Ventile in Reihe (Serie) ☐
- Ventile parallel ☐
- Jeweils nur 1 Ventil ☐
18. Mit welchem Namen bezeichnet man die sicherheitstechnische Mehrfachanordnung eines Systems?
- Redundanz ☐
- Diversität ☐
- Kritikalität ☐
19. Wie wird der unterschiedliche technische Aufbau von Anlagen, die dem gleichen sicherheitstechnischen Zweck dienen, genannt (z. B. Pumpen elektrisch, hydraulisch und pneumatisch betrieben)?
- Redundanz ☐
- Diversität ☐
- Kritikalität ☐
20. Durch die Notkühlsysteme eines Reaktors soll sichergestellt werden, dass
- keine zusätzliche Strahlung in die Umgebung eines Kernkraftwerkes gelangt, ☐
- die Neutronen durch Wasser weiter moderiert werden, ☐
- die Brennelemente auch bei einem großen Störfall mit Kühlmittel versorgt werden. ☐
21. Wie viele voneinander unabhängige Notkühlsysteme besitzt ein Kernkraftwerk?
- Zwei Notkühlsysteme ☐
- Drei Notkühlsysteme ☐
- Vier Notkühlsysteme ☐
22. Wie kann eine Notkühlung fortgesetzt werden, auch wenn die Wasservorräte innerhalb und außerhalb des Sicherheitsbehälters verbraucht sind?
- Die Notkühlung wird mit einem Gebläse fortgesetzt. ☐
- Die Brennelemente werden mit Tiefkühlaggregaten gekühlt. ☐
- Das Wasser, das sich im so genannten Sumpf des Sicherheitsbehälters sammelt, wird in das Reaktordruckgefäß zurückgepumpt. ☐
23. Warum besitzt das Notkühlsystem einen Wärmetauscher außerhalb des Sicherheitsbehälters?
- Bei einer Notkühlung wird das Wasser erwärmt, ehe es in den Reaktor gepumpt wird. ☐
- Nachzerfallswärme, die das Wasser aufnimmt, wird über den Wärmetauscher an die Umgebung abgegeben. ☐
- Über den Wärmetauscher wird das Wasser aller Notkühlleitungen auf gleiche Temperatur gebracht. ☐



24. Warum wird im Kernkraftwerk Krümmel der Sicherheitsbehälter während des Betriebes mit Stickstoff gefüllt?

Stickstoff wirkt sich günstig auf die kontrollierte Kettenreaktion aus. ☐

Stickstoff schützt den Sicherheitsbehälter vor Korrosion. ☐

In einer Stickstoffatmosphäre kann der bei einem Störfall möglicherweise entstehende Wasserstoff nicht verbrennen. ☐

25. Wodurch wird bei einem Kernkraftwerk ein störungsfreier Normalbetrieb gewährleistet?

Der Reaktor wird mehrmals jährlich zur Revision abgeschaltet. ☐

Es findet ein möglichst häufiger Brennelementwechsel statt. ☐

Qualitätssicherung/hohe Sicherheitsreserven/fachkundiges Personal ☐

26. Worin liegt die Hauptaufgabe bei der Bewältigung eines Störfalls?

Kettenreaktion möglichst schnell wieder in Gang bringen. ☐

Brennelemente weiter kühlen (Nachzerfallswärme abführen). ☐

Den Sicherheitsbehälter luftleer pumpen. ☐

## 10.8 Der Brennstoffkreislauf – die Ver- und Entsorgung eines Kernkraftwerkes

1. Wie viel Gramm Uran enthält im Mittel 1 t Gestein der Erdrinde?

0,1 g ☐

3 g ☐

100 g ☐

2. Bei der Urangewinnung wird durch chemische Verfahren ein Stoff hergestellt, der wegen seiner gelben Farbe „Yellow Cake“ genannt wird. Es ist

Urandioxid /  $\text{UO}_2$ , ☐

Uranylsulfat /  $\text{UO}_2(\text{SO}_4)$ , ☐

Ammoniumdiuranat /  $(\text{NH}_4)_2 \text{U}_2\text{O}_7$ . ☐

3. Bei der Anreicherung wird der Gehalt an

U-233, ☐

U-234, ☐

U-235 ☐

erhöht.

4. In welcher chemischen Form liegt das Uran in der Anreicherungsanlage vor?

Urandioxid /  $\text{UO}_2$ , ☐

Urantrioxid /  $\text{UO}_3$ , ☐

Uranhexafluorid /  $\text{UF}_6$ . ☐

5. Zur Herstellung von Brennelementen wird das an U-235 angereicherte Uranhexafluorid wieder umgewandelt zu

Urandioxid /  $\text{UO}_2$ , ☐

Urantrioxid /  $\text{UO}_3$ , ☐

Uranylsulfat /  $\text{UO}_2(\text{SO}_4)$ . ☐

6. Mehrere Brennstäbe, die zu einem Bündel zusammengefasst sind, nennt man

Brennstab-Aggregat, ☐

Brennelement, ☐

Brennstab-Satz. ☐

7. Welches chemische Element tritt bei Kernspaltungen als häufigstes Spaltprodukt auf (größter prozentualer Anteil)?

Xenon ☐

Jod ☐

Cäsium ☐

8. Warum werden ausgebrannte Brennelemente nach der Entladung aus dem Reaktor zunächst in einem Wasserbecken des Kernkraftwerkes gelagert?

Sie müssen vor dem Abtransport gründlich gereinigt werden. ☐

Es stehen nicht genügend ☐

Transportbehälter zur Verfügung. ☐

Die Spaltprodukte mit kurzen Halbwertszeiten zerfallen in dieser Zeit fast vollständig (spez. Aktivität der Brennstäbe nimmt sehr stark ab). ☐

9. Die Wiederaufarbeitung abgebrannter Brennelemente läuft in mehreren Schritten ab.

a) In einem ersten Schritt werden die Brennstäbe

in offener Flamme erhitzt, ☐

in 5 cm lange Stücke zersägt, ☐

in Salpetersäure gereinigt. ☐

b) Der zweite Verarbeitungsschritt sieht vor, dass der abgebrannte Brennstoff aus den offenen Brennstababschnitten mit Hilfe von

Pressluft herausgeblasen, ☐

Hitze herausgeschmolzen, ☐

heißer Salpetersäure herausgelöst wird. ☐

c) Beim dritten wichtigen Verarbeitungsschritt wird eine organische Flüssigkeit (Tri-n-Butyl-Phosphat + Kerosin) eingesetzt. Damit lassen sich

Uran und Plutonium von den ☐

Spaltprodukten + Aktiniden abtrennen, ☐

Uran-235 von Uran-238 trennen, ☐

die Edelgase von den festen Stoffen trennen. ☐

10. Welche Endlagerung ist für radioaktive Abfälle vorgesehen?

Oberirdische Lagerung in Gebäuden mit besonders dicken Wänden ☐

Lagerung auf dem Meeresgrund ☐

Lagerung in geeigneten Erdschichten ☐

(Salzstock, ausgedientes Eisenerzbergwerk) ☐

## 10.9 Strahlenmessung und die Strahlenexposition des Menschen

1. Was wird durch die Energiedosis angegeben?  
 Absorbierte Strahlungsenergie ..... ☐  
 Absorbierte Strahlungsenergie pro Zeit ..... ☐  
 Absorbierte Strahlungsenergie pro Masse ..... ☐
2. In welcher Einheit misst man die Energiedosis?  
 J/kg ..... ☐  
 Bq/kg ..... ☐  
 Sv/a ..... ☐
3. Die biologische Wirkung ionisierender Strahlen kann nicht allein durch die pro Masse absorbierte Energie angegeben werden.  
 Es ist notwendig, den Quotienten  
 mit dem Faktor 2,5 zu multiplizieren, ..... ☐  
 mit einem Strahlungs-Wichtungsfaktor zu multiplizieren, ..... ☐  
 mit der Bestrahlungszeit zu multiplizieren. .... ☐
4. Zwei biologische Objekte A und B besitzen die gleiche Masse. A wird mit Gammastrahlen, B mit Alphastrahlen solange bestrahlt, bis beide gleich viel Energie absorbiert haben. Dann ist die biologische Wirkung  
 bei A 20mal größer als bei B, ..... ☐  
 bei B 20mal größer als bei A, ..... ☐  
 bei A so groß wie bei B. .... ☐
5. In welcher Einheit misst man die Organdosis?  
 Sievert (Sv) ..... ☐  
 Becquerel (Bq) ..... ☐  
 Joule (J) ..... ☐
6. Die Dosisleistung gibt die Dosis pro Zeit an. In welcher Einheit wird sie gemessen?  
 Bq/a, ..... ☐  
 J/a, ..... ☐  
 Sv/a, ..... ☐
7. Wie werden die Strahlenschäden unterteilt?  
 Schäden, hervorgerufen durch Teilchenstrahlung und durch Wellenstrahlung ..... ☐  
 Somatische und genetische Schäden ..... ☐  
 Schäden < 50 mSv und Schäden > 50 mSv ..... ☐
8. Bei welcher einmaligen Ganzkörperbestrahlung treten im menschlichen Organismus erste klinisch fassbare Bestrahlungseffekte auf?  
 Ab etwa 250 mSv ..... ☐  
 Ab etwa 50 mSv ..... ☐  
 Ab etwa 0,30 mSv ..... ☐
9. Welcher Grenzwert der effektiven Dosis pro Kalenderjahr gilt in der Bundesrepublik Deutschland für beruflich strahlenexponierte Personen?  
 20 mSv ..... ☐  
 50 mSv ..... ☐  
 250 mSv ..... ☐
10. Welcher Grenzwert für die effektive Dosis der Bevölkerung durch radioaktive Ableitungen aus kerntechnischen Anlagen (jeweils über Luftpfad und Wasserpfad) gilt in der Bundesrepublik Deutschland?  
 30 mSv/a ..... ☐  
 3 mSv/a ..... ☐  
 0,3 mSv/a ..... ☐
11. Die Intensität der kosmischen Strahlung ist von der Höhe über dem Meeresspiegel abhängig. Sie  
 steigt mit zunehmender Höhe, ..... ☐  
 sinkt mit zunehmender Höhe, ..... ☐  
 steigt und sinkt abwechselnd alle 1 000 m. .... ☐
12. Wodurch wird die terrestrische Strahlung verursacht?  
 Durch besonders hartes Gestein ..... ☐  
 Durch die gesamte Erdmaterie ..... ☐  
 Durch Lava von Vulkanausbrüchen ..... ☐
13. Die terrestrische Strahlung  
 ist überall auf der Erde gleich, ..... ☐  
 schwankt in Abhängigkeit vom geologischen Untergrund, ..... ☐  
 tritt nur im Gebirge oberhalb 1 000 m auf. .... ☐
14. Der menschliche Körper besitzt eine Eigenstrahlung. Sie tritt auf, weil  
 der Mensch durch die kosmische Strahlung dauernd bestrahlt wird, ..... ☐  
 natürliche radioaktive Elemente mit der Nahrung und der Atmung in den Körper aufgenommen werden, ..... ☐  
 die Haut des Menschen durch radioaktiven Staub verunreinigt ist. .... ☐
15. Bei der natürlichen Strahlenexposition des Menschen ist die Bestrahlung  
 von außen so groß wie die von innen, ..... ☐  
 von außen größer als von innen, ..... ☐  
 von innen größer als von außen. .... ☐
16. Die Organe des Menschen werden durch die natürliche Strahlung unterschiedlich stark belastet. Die stärkste Belastung ergibt sich für  
 die Keimdrüsen, ..... ☐  
 die Knochen, ..... ☐  
 die Lungen. .... ☐
17. Wie groß ist die mittlere effektive Jahresdosis durch natürliche Strahlenexposition in der Bundesrepublik?  
 2,1 mSv ..... ☐  
 1,5 mSv ..... ☐  
 0,3 mSv ..... ☐
18. Die zivilisatorisch bedingte Strahlenexposition wird im wesentlichen durch  
 das Fernsehen, ..... ☐  
 die Kernkraftwerke, ..... ☐  
 die medizinischen Strahlenanwendungen verursacht. .... ☐
19. Die zivilisatorisch bedingte Strahlenexposition des Menschen beträgt im Mittel etwa  
 200 mSv/a, ..... ☐  
 20 mSv/a, ..... ☐  
 2 mSv/a. .... ☐
20. Der Anteil der Kernkraftwerke an der zivilisatorisch bedingten Strahlenexposition beträgt weniger als  
 1 mSv/a, ..... ☐  
 0,1 mSv/a, ..... ☐  
 0,01 mSv/a. .... ☐